PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

07-053607

(43) Date of publication of application: 28.02.1995

(51)Int.CI.

C08F 2/20

C08F 14/06

(21) Application number: 05-217012

(71)Applicant: SHIN ETSU CHEM CO LTD

09.08.1993 (22)Date of filing:

(72)Inventor: FUJIWARA MAKOTO

AMANO TADASHI

(54) PRODUCTION OF VINYL CHLORIDE POLYMER

(57) Abstract:

PURPOSE: To produce a vinyl chloride polymer having a highly porous particle structure, excellent processability and low fish-eye content by polymerizing vinyl chloride in the presence of a partially saponified polyvinyl alcohol as a dispersing agent while adding a suspending agent to the system.

CONSTITUTION: Vinyl chloride or a monomer mixture containing vinyl chloride is suspension polymerized in an aqueous medium in the presence of 0.01-5 pts.wt. (based on 100 pts.wt. of the monomer) of a partially saponified polyvinyl alcohol having an average polymerization degree of 150-600 and a saponification degree of 20-60mol% as a dispersing agent while continuously or intermittently adding a suspension agent having a water solubility higher than that of the alcohol from the start of polymerization until the polymerization ratio reaches 5-50%. The suspension agent is a water-soluble partially saponified polyvinyl alcohol having an average polymerization degree of 700-3,000 and a saponification degree of 70-85mol% or a hydroxypropylmethylcellulose having a me thoxy substitution degree of 26-30wt.% and a hydroxypropoxy substitution degree of 4-15wt.% and the compounding amount of the suspension agent is 0.03-0.1 pts.wt.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

19.02.1999

[Date of sending the examiner's decision of

rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

3257174

[Date of registration] 07.12.2001
[Number of appeal against examiner's decision of rejection]
[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]
[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

- (19)【発行国】日本国特許庁(JP)
- (12)【公報種別】公開特許公報(A)
- (11)【公開番号】特開平7-53607
- (43)【公開日】平成7年(1995)2月28日
- (54)【発明の名称】塩化ビニル系重合体の製造方法
- (51)【国際特許分類第6版】

COSF 2/20 MBH 14/06

【審查請求】未請求

【請求項の数】 2

【出願形態】FD

【全頁数】5

- (21) 【出願番号】特願平5-217012
- (22)【出願日】平成5年(1993)8月9日
- (71)【出願人】

【識別番号】000002060

【氏名又は名称】信越化学工業株式会社

【住所又は居所】東京都千代田区大手町二丁目6番1号

(72)【発明者】

【氏名】藤原 信

【住所又は居所】茨城県鹿島郡神栖町大字東和田1番地 信越化学工業株式会社塩ビ技術研究所内

(72)【発明者】

【氏名】天野 正

【住所又は居所】茨城県鹿島郡神栖町大字東和田1番地 信越化学工業株式会社塩ビ技術研究所内

(74)【代理人】

【弁理士】

【氏名又は名称】小島 隆司

要約

(57)【要約】

【構成】

塩化ビニル又は塩化ビニルを含む単量体混合物を水性媒体中に懸濁分散させて懸濁重合を行う塩化ビニル系重合体の製造方法において、(1)平均重合度が150~600、けん化度が20~60モル%の部分けん化ポリビニルアルコールを分散剤として仕込単量体100重量部当り0.01~5重量部使用して重合を開始すると共に、(2)上記部分けん化ポリビニルアルコールよりも水溶性の高い懸濁剤を重合開始から連続的に又は逐次的に添加し、重合率5~50%に到達し

た段階で添加を終了することを特徴とする塩化ビニル系重合体の製造方法。 【効果】

本発明の塩化ビニル系重合体の製造方法によれば、ポロシティーが高く、加工性が良好で、かつ高分子可塑剤を用いて混練りを浅くしたような場合でもフィッシュアイの発生が少ない高品質の塩化ビニル系重合体を製造することができる。

請求の範囲

【特許請求の範囲】

【請求項1】

塩化ビニル又は塩化ビニルを含む単量体混合物を水性媒体中に懸濁分散させて懸濁重合を行う塩化ビニル系重合体の製造方法において、(1)平均重合度が150~600、けん化度が20~60モル%の部分けん化ポリビニルアルコールを分散剤として仕込単量体100重量部当り0.01~5重量部使用して重合を開始すると共に、(2)上記部分けん化ポリビニルアルコールよりも水溶性の高い懸濁剤を重合開始から連続的に又は逐次的に添加し、重合率5~50%に到達した段階で添加を終了することを特徴とする塩化ビニル系重合体の製造方法。

【請求項2】

重合開始から連続的又は逐次的に添加する懸濁剤として、平均重合度が700~3000、けん化度が70~85モル%の水溶性部分けん化ポリビニルアルコール及び/又はメトキシ置換度が26~30重量%、ヒドロキシプロポキシ置換度が4~15重量%で、かつその2重量%水溶液の20℃における粘度が5~4℃00cpsであるヒドロキシプロピルメチルセルロースを0.03~0.1重量部使用する請求項1記載の塩化ビニル系重合体の製造方法。

詳細な説明

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、塩化ビニル系重合体の懸濁重合による製造方法に関し、更に詳述すると、ポロシティーが高い粒子構造を有し、加工性に優れ、特に高分子可塑剤使用時におけるフィッシュアイが少ない塩化ビニル系重合体の製造方法に関する。

[0002]

【従来の技術】従来より、加工性の改良、フィッシュアイ発生の減少、かつブレンド性の改良を目的として塩化ビニル系重合体の製造方法が数多く提案されている。例えば、特開昭52-5866号、同52-15890号、同55-112210号、同53-6392号、特公昭61-18562号公報等には、分散者として、けん化度55モル%以下、平均重合度600以下のいわゆる油溶性ポリビニルアルコールを用い、単量体である塩化ビニルを水性媒体中に懸濁分散させて懸濁重合を行う塩化ビニル系重合体の製造方法が開示されている。

【0003】一方、高分子可塑剤使用時におけるフィッシュアイ低減方法が特別

昭61-40326号公報に開示されている。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、上記公報の方法で得られた塩化ビニル系重合体は、ある程度ポロシティーが高く、フィッシュアイの発生も低減されるものの、その程度はなお十分満足できるものではない。また、最近では、耐油性、耐抽出性に優れた軟質ポリ塩化ビニル樹脂組成物を得ようとする場合、フタル酸エステル等の低分子可塑剤に替えてポリエステルやEVA等の高分子可塑剤が用いられることが多いが、この場合塩化ビニル系重合体を練りの浅い条件下で加工に供することがあり、このような条件では、この方法によって得られた塩化ビニル系重合体にフィッシュアイが増加する不都合が生じる。

【0005】本発明は、上記事情に鑑みなされたもので、ポロシティーが高く、加工性が良好で、かつ高分子可塑剤を用いて混練りを浅くしたような場合でもフィッシュアイの発生が少ない塩化ビニル系重合体の製造方法を提供することを目的とする。

[0006]

【課題を解決するための手段及び作用】本発明者は、上記目的を達成するため貧 意検討を重ねた結果、塩化ビニル又は塩化ビニルを含む単量体混合物を水性媒体 中に懸濁分散させて懸濁重合を行う塩化ビニル系重合体の製造方法において、慇 濁重合の開始時に、分散剤として、平均重合度が150~600、けん化度が2 0~60モル%の部分けん化ポリビニルアルコールを仕込単量体100重量部当 り0.01~5重量部使用して重合を開始させると共に、上記部分けん化ポリヒ ニルアルコールよりも水溶性の高い懸濁剤を重合開始から連続的に又は逐次的に 添加し、重合率5~50%に到達した段階で添加を終了すること、この場合重合 開始から連続的又は逐次的に添加する懸濁剤として、特に平均重合度が700~ 3000、けん化度が70~85モル%の水溶性部分けん化ポリビニルアルコー ル及び/又はメトキシ置換度が26~30重量%、ヒドロキシプロポキシ置換度 が4~15重量%で、かつその2重量%水溶液の20℃における粘度が5~4℃ 00cpsであるヒドロキシプロピルメチルセルロースを0.03~0.1重量 部使用することにより、ポロシティーが高く、加工性が良好であり、しかも広い 範囲の加工条件下で成形加工を行った場合にも、フィッシュアイの発生が有効に 抑制された塩化ビニル系重合体を得ることができることを知見した。

【0007】即ち、重合開始時には上記油溶性の部分けん化ポリビニルアルコールを分散剤として用いることにより、懸濁系を安定にしてスケールの発生を防止することができるが、この分散剤のみでは重合反応の全期間に亘って懸濁系を安定に保つことができず、重合開始と同時に水溶性の懸濁剤を連続的に又は逐次的に添加することにより、重合の全期間に亘り懸濁安定性を維持し、スケール付着を防止して、ポロシティーが高く、フィッシュアイが少ない良好な重合体が得られることを見い出し、本発明をなすに至ったものである。

【0008】従って、本発明は、塩化ビニル又は塩化ビニルを含む単量体混合物を水性媒体中に懸濁分散させて懸濁重合を行う塩化ビニル系重合体の製造方法において、(1)平均重合度が150~600、けん化度が20~60モル%の剖

分けん化ポリビニルアルコールを分散剤として仕込単量体100重量部当り0.01~5重量部使用して重合を開始すると共に、(2)上記部分けん化ポリビニルアルコールよりも水溶性の高い懸濁剤を重合開始から連続的に又は逐次的に新加し、重合率5~50%に到達した段階で添加を終了することを特徴とする塩化ビニル系重合体の製造方法、及び重合開始から添加する懸濁剤として、平均重全度が700~3000、けん化度が70~85モル%の水溶性部分けん化ポリヒニルアルコール及び/又はメトキシ置換度が26~30重量%、ヒドロキシプロポキシ置換度が4~15重量%で、かつその2重量%水溶液の20℃における料度が5~4000cpsであるヒドロキシプロピルメチルセルロースを0.03~0.1重量部使用する上記塩化ビニル系重合体の製造方法を提供する。

【0009】以下、本発明について更に詳しく説明すると、本発明の塩化ビニル 系重合体の製造方法は、上述したように塩化ビニル又は塩化ビニルを含む単量体 混合物を水性媒体中に懸濁分散させて懸濁重合を行う際に、重合開始時に特定の 分散剤を使用するものである。

【0010】ここで、本発明ではかかる分散剤として、平均重合度が150~600、好ましくは150~400、けん化度が20~60モル%、好ましくは40~60モル%の油溶性部分けん化ポリビニルアルコールを使用する。平均重全度が150未満、けん化度が20モル%未満では、懸濁系が不安定となり、粗粒が発生したり、スケールの生成が増加するなどの問題点がある。一方、平均重全度が600を超え、けん化度が60モル%を超えると、フィッシュアイが増加する。

【0011】かかる部分けん化ポリビニルアルコールの添加量は、仕込単量体100部(重量部、以下同様)当り0.01~5部、好ましくは0.05~1部 σ 範囲で適宜調整することができる。

【0012】本発明においては、上記油溶性部分けん化ポリビニルアルコールの みを重合開始時の分散剤とすることが好ましい。

【0013】しかし、このような油溶性部分けん化ポリビニルアルコールのみては重合反応の全期間に亘って懸濁系を安定に保つことはできないので、重合開始と同時にこの分散剤より水溶性の懸濁剤を連続的又は逐次的に添加する必要がある。

【0014】このように重合開始後に水溶性の懸濁剤を添加するのは、重合開始前に一括して上記分散剤と懸濁剤を仕込んだ場合、単量体の液滴保護作用の強い 懸濁剤では、開始前の不均一分散やレジンのスキン層厚みの増大により、フィッシュアイの消失性が著しく損われる。このため、重合の進行と共に合粒し易くなる液滴粒子に応じて懸濁剤を追加する必要があるものである。

【0015】かかる懸濁剤としては、上記油溶性部分けん化ポリビニルアルコールより水溶性の懸濁剤であれば良いが、特に平均重合度が700~3000、だん化度が70~85モル%の水溶性部分けん化ポリビニルアルコール(A)又にメトキシ置換度が26~30重量%、ヒドロキシプロポキシ置換度が4~15重量%で、かつその2重量%水溶液の20℃における粘度が5~4000cpsであるヒドロキシプロピルメチルセルロース(B)が好適であり、これらの懸濁剤

を各々単独で又は併用して使用することができ、併用する場合、重量比で (A) / (B) = 9 / 1 \sim 3 / 7 o 範囲とすることが好ましい。

【0016】添加の時期は、重合開始から連続的に又は逐次的に添加をはじめ、 重合率 $5\sim50\%$ (好ましくは重合率 $10\sim40\%$) に到達した段階で添加を終 了することが良い。更に添加量は仕込み単量体 100 部に対して $0.03\sim0$. 1 部、好ましくは $0.04\sim0$. 09 部の範囲で適宜調整することができる。

【0017】本発明の製造方法において、単量体としては、塩化ビニルを単独て使用できる他、塩化ビニルを主体とし、塩化ビニルと共重合可能なコモノマーを含有した単量体混合物(通常、塩化ビニルを50重量%以上含有)を使用することもできる。かかるコモノマーとしては、酢酸ビニル、プロピオン酸ビニル等のビニルエステル、アクリル酸メチル、アクリル酸エチル等の(メタ)アクリル酸エステル、エチレン、プロピレン等のオレフィン、無水マレイン酸、アクリロニトリル、スチレン、塩化ビニリデン等を例示することができる。

【0018】また、本発明の製造方法では、重合開始剤は従来塩化ビニル系の重 合に使用されているものを使用でき、具体的には t - ブチルパーオキシネオデオ ネート、tーブチルパーオキシピバレート、tーヘキシルパーオキシネオデカノ エート、t-ヘキシルネオヘキサノエート、t-ヘキシルパーオキシピバレート α -クミルパーオキシネオデカネート、2,4,4-トリメチルペンチル-2 - パーオキシー2-ネオデカネート等のパーエステル化合物;ジイソプロピルハ ーオキシジカーボネート、ジー2-エトキシエチルパーオキシジカーボネート、 ジー2ーエチルヘキシルパーオキシジカーボネート、ジメトキシイソプロピルケ ーオキシジカーボネート、ジエトキシエチルパーオキシジカーボネート等のパー カーボネート化合物;デカノイルパーオキシド、ベンゾイルパーオキシド、クメ ンハイドロパーオキシド、シクロヘキサノンパーオキシド、2, 4 - ジクロロヘ ンゾイルパーオキシド、pーメタンハイドロパーオキシド、イソブチリルパーオ キシド、アセチルシクロヘキシルスルホニルパーオキシド、2,4,4-トリメ チルペンチルー2ーパーオキシフェノキシアセテート、3,5,5ートリメチル ヘキサノイルパーオキシド、ラウロイルパーオキシド等の過酸化物;α, α-ア ゾビスイソブチロニトリル、α, α-Pゾビス(2, 4-9メチルバレロニトリ ル)、α, α'-アゾビス (4-メトシキ-2, 4-ジメチルバレロニトリル) 等 のアゾ化合物などの油溶性の重合開始剤の1種を単独で又は2種以上を組み合た せて使用することができ、更には過硫酸カリウム、過硫酸アンモニウム、過酸化 水素等の水溶性重合開始剤と併用することもできる。

【0019】重合開始剤は、水又は単量体の仕込み中、あるいは仕込み終了後に 添加すれば良く、予め単量体に均一に混合して単量体と共に仕込んでも良く、 ほは水性エマルジョンとして水性媒体と共に仕込んでも良い。

【0020】本発明の製造方法は、上述した油溶性部分けん化ポリビニルアルニールを重合開始時に用いると共に、重合開始から水溶性の懸濁剤を添加することを除けば、公知の条件で懸濁重合を行うことができる。

【0021】例えば、単量体の重合体成分を懸濁分散させるために使用する水性 媒体の仕込み量は、従来の方法と同様、単量体との仕込み比(水/単量体)が1 . 0~1. 5程度で良く、必要に応じて重合の途中で水を追加することができる

【0022】更に、重合開始剤の使用量、重合温度等は、従来から採用されている範囲で良く、また必要に応じて重合度調節剤、pH調整剤等を重合系に添加することもできる。

[0023]

【発明の効果】本発明の塩化ビニル系重合体の製造方法によれば、ポロシティーが高く、加工性が良好で、かつ高分子可塑剤を用いて混練りを浅くしたような場合でもフィッシュアイの発生が少ない高品質の塩化ビニル系重合体を製造することができる。

[0024]

【実施例】以下、実施例と比較例を示し、本発明を具体的に示すが、本発明は下 記の実施例に制限されるものではない。なお、以下の例において部は重量部であ る。

【0025】 [実施例1] 内容積2000リットルのオートクレーブに脱イオン 水1100kgと表1に示した分散剤を同表に示す量で仕込んだ。次に、真空オンプでオートクレーブの内圧が60mmHgとなるまで脱気した。

【0026】その後、塩化ビニル単量体550kgを仕込み、攪拌を開始した。次いでジャケットに熱水を通して昇温を開始すると共に、重合開始剤として2-エチルヘキシルパーオキシジカーボネート385gをポンプで圧入した(この時を重合開始時、重合率0%とする)。同時に表1に示した懸濁剤を連続的に添加し、51 $^{\circ}$ 0の温度で重合を続けた。オートクレーブの内圧が6.5kg/cm²Gに達した時点で反応を停止し、未反応の単量体を回収し、脱水、乾燥を行って重合体を得た。

【0027】得られた重合体について、下記方法により嵩比重、粒度分布、可望 剤吸収量、フィッシュアイI、フィッシュアイIIの測定を行った。結果を表1 に併記する。

<u>嵩比重JIS K-6721</u>に従って測定した。

粒度分布 JIS Z-8801に準拠して測定した。

可塑剤吸収量内径 $25\,\mathrm{mm}$ 、深さ $85\,\mathrm{mm}$ のアルミニウム合金製容器の底にグラスファイバーを詰め、試料の塩化ビニル重合体 $10\,\mathrm{g}$ を採取して投入した。これにジオクチルフタレート(DOP) $15\,\mathrm{c}$ c を加え、 $30\,\mathrm{G}$ 放置してDOP を重合体に十分浸透させた。その後、 $1500\,\mathrm{G}$ の加速度下に過剰のDOP を遠心失離し、重合体 $10\,\mathrm{g}$ に吸収されたDOP の量を測定して、重合体 $100\,\mathrm{g}$ 当りに換算した。 $21\,\mathrm{g}$ となって $11\,\mathrm{g}$ に対した。 $11\,\mathrm{g}$ となって $11\,\mathrm{g}$ に対した。 $11\,\mathrm{g}$ となって $11\,\mathrm{g}$ になって $11\,\mathrm{g}$ となって $11\,\mathrm{g}$ になって $11\,\mathrm{g}$ となって $11\,\mathrm{g}$ になって $11\,\mathrm{g}$ になって $11\,\mathrm{g}$ となって $11\,\mathrm{g}$ になって $11\,\mathrm{g}$ となって $11\,\mathrm{g}$ になって $11\,\mathrm{g}$ となって $11\,\mathrm{g}$ となって $11\,\mathrm{g}$ になって $11\,\mathrm{g}$ を表す $11\,\mathrm{g}$ になって $11\,\mathrm{g}$ を表す $11\,\mathrm{g}$ になって $11\,\mathrm{g}$ になって $11\,\mathrm{g}$ となって $11\,\mathrm{g}$ になって $11\,\mathrm{g}$ を表す $11\,\mathrm{g}$ になって $11\,\mathrm{g$

フィッシュアイII試料の塩化ビニル重合体を100部、カーボンブラック0.

1部、Ba-Zn 系安定剤 2. 0部、エポキシ化大豆油 5. 0部及びポリエスラル系高分子可塑剤 PN-650 (商品名、旭電化製) を 65 部の割合で調製した混合物を、ロールを用いて 150 ℃でそれぞれ 4 分間及び 6 分間混練した 2 種の試料を調製した後、それぞれ厚さ 0. 3 mmのシートに成形し、シート 100 c m^2 当りに含まれるフィッシュアイの個数を計数した。

【0028】 [実施例2~4、比較例1、2] 表1に示した分散剤と懸濁剤とを同表に示すように添加した以外は、実施例1と同様に塩化ビニル重合体を重合し、同様に物性を測定した。結果を表1に併記する。

[0029]

【表1】

				例	比軟	· 例	
		1	2	3	4	1	2
重合開始前添加分散 剤・懸濁剤, 添加量*		分散剤①: 0.1部	分散剤①: 0.1部	分散剤①: 0.1 部	分散剂①: 0.1部	分散剂(D: 0.1部 题图剂(2)/题图剂(3)= 1:1:合計 0.05部	分散剤①: 0.1 部
重合開始後添加懸濁剤	種類	懸濁剤②/ 懸濁剤③= 1/1	懸濁剤④	懸濁剤③	懸濁剤(3)	-	懸濁剤③
	】添加骨*	0.05部	0.08部	0.04部	0.04部	_	0.04部
	添加時期	重合率 0~40%	重合率 0~40%	重合率 0~40%	重合率 0~30%	_	重合率 5~40%
嵩	七 重	0.495	0.480	0.482	0.485	0.453	0.410
粒度分布 (pass%)	# 60	100	100	100	100	100	89.5
	# 100	89.3	69.3	86.2	91.2	97.4	64.3
	# 200	5.0	3.2	4.7	5.6	10.0	15.6
可塑剤吸収量		42.1	42.0	41.9	42.1	40.1	40.5
フィッシュアイ I	混練時間 1	0	2	3	4	15	100
	混練時間2	0	0	0	0	0	30
フィッシュアイⅡ	混練時間4	1	5	5	5	30	130
	混練時間6	0	0	0	0	2	45

*単量体 100 部当り

(注)

<分散剤■>重合度235、けん化度50. 7モル%の油溶性部分けん化ポリビ

ニルアルコール<懸濁剤■>重合度 2 5 5 0、けん化度 8 0 モル%の水溶性部分けん化ポリビニルアルコール<懸濁剤■>メトキシ置換度 2 9. 2 重量%、ヒドロキシプロポキシ置換度 8. 9 重量%で、その 2 重量%水溶液の 2 0 ℃における粘度が 4 9. 5 c p s のヒドロキシプロピルメチルセルロース<懸濁剤■>重合度 7 8 0、けん化度 7 2. 9 モル%の水溶性部分けん化ポリビニルアルコール | 0 0 3 0 】表 1 の結果より、分散剤と懸濁剤とを重合開始前に仕込んだ場合(比較例 1)は、可塑剤吸収性が劣ると共に、フィッシュアイが比較的悪い。また、懸濁剤の種類、添加量が実施例 2 と同様であっても、重合開始から仕込まない場合(比較例 2)は、フィッシュアイが極めて悪い。

【0031】これに対して、本発明の重合方法(実施例)によれば、可塑剤吸収性が良好であると共に、フィッシュアイが短い混練時間で消失することが認められる。